# اجابة النموذج الاسترشادي الثاني 2025 في الكيمياء اهداء من موقع الدكتور محمد رزق التعليمي النموذج (B)

- 1)أى من الأزواج التالية بارامغناطيسية ؟
  - $_{30}Zn^{+2}$ ,  $_{26}Fe^{+2}$  ()
  - 21Sc<sup>+2</sup>, 26Fe<sup>+2</sup>(+
  - 30Zn<sup>+2</sup>, 24Cr<sup>+2</sup> (
    - $_{26}\text{Fe}^{+2}$ ,  $_{24}\text{Cr}^{+2}$  (2
- 2) عدد العناصر الانتقالية في السلسلة الأولى والثانية = ......
  - أ) 20 عنصر
  - ب) 32 عنصر
  - ج) 18 عنصر
  - د) 16 عنصر
- 3) أي من الأيونات التالية له التوزيع الالكتروني 3d4, (18Ar)
  - $_{25}\text{Mn}^{+3}$ ,  $_{27}\text{Co}^{+2}$  (1
    - 26Fe+3, 24Cr+3(+
  - 24Cr+3, 25Mn+2 (E
  - 26Fe<sup>+2</sup>, 27Co<sup>+3</sup> (4

- 4) نصف قطر عناصر الفئة (d) من السكانديوم إلى النحاس يتميز بالثبان النسبى في الحجم وبصفة عامة يقل الحجم نسبيا في الدورة. أي من الاتي يمثل السبب في ان نصف القطر يقل نسبيا؟
  - أ) تملأ الالكترونات أوربيتالات المستوى الفرعى 3d
    - ب) زيادة الشحنة النووية الفعالة
    - ج) التنافر بين الكترونات المستوى الفرعى 3d
      - د) زيادة عدد النيوترونات في النواة
  - 5) كل مما يلى يعبر عن خصا التياتانيوم ما عدا ......
    - أ) يكون الأكاسيد TiO, Ti<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, TiO<sub>2</sub>
      - ب) فلز صلب وقوى وكثافته منخفضة
    - ج) لا يسبب تسمم الجسم عند زراعته فيه
      - د) درجة انصهاره أقل من الالومنيوم
    - 6) في تفاعل هابر \_ بوش لتحضير النشادر

 $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} = 2NH_{3(g)}$ 

أى مما يلى يمثل الظروف المناسبة لزيادة تركيز كمية النشادر المتكونة ....

- أ) زيادة الضغط وإضافة مسحوق الخارصين
  - ب) تقليل الضغط وإضافة مسحوق الحديد
  - ج) زيادة الضغط وإضافة مسحوق الحديد
- د) تقليل الضغط وإضافة مسحوق الخارصين
- 7) أى من العمليات التالية لا تهدف الى تحسين الخواص الفيزيائية والميكانيكية
   لخام الحديد ؟

- أ) التلبيد
- ب) التحميص
  - ج) التكسير
  - د) التركيز
- 8) أى من السبائك التالية تتحد عناصرها كيميائيا ؟
- أ) سبيكة تستخدم في ملفات التسخين والافران الكهربية
  - ب) سبيكة تستخدم في السكك الحديدية
    - ج) السيمنتيت
    - د) البوكسيت
  - 9) يتم شحن المحول الأكسجيني ب......
    - أ) الهيماتيت
    - ب) ثانى أكسيد الكربون
      - ج) مصهور الحديد
      - د) أكسيد الحديد الثلاثي
  - 10) يعتمد تفاعل الحديد مع الحماض على .....
    - أ) نوع وكمية الحمض
    - ب) كمية وتركيز الحمض
    - ج) نوع وتركيز الحمض
    - د) قاعدة وكمية الحمض

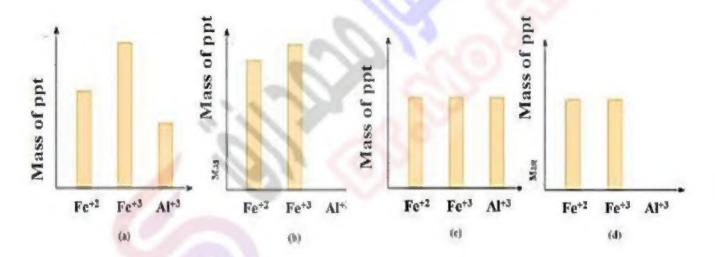
- 11) عند تسخين المادة الصلبة (X) في الهواء تكونت المادة الصلبة (B) وغازان مختلفان أحدهما يعكر ماء الجير الرائق. أي من الجمل التالية يمثل أفضل مقارنة بين (X) و (B) ؟
  - أ) (X) مادة دايامغناطيسية بينما (B) بارامغناطيسية
  - ب) (X) مادة بارامغناطيسية بينما (B) دايامغناطيسية
    - ج) (X) له عزم مغناطیسی أکبر من (B)
      - د) (X) له عزم مغناطیسی أقل من (B)
  - 12) أى من الأملاح التالية لا تذوب في الماء عند تسخينها ؟
    - NaHCO<sub>3</sub> (
    - (NH<sub>4</sub>)HCO<sub>3</sub> (↔
    - Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> (E
      - KHCO<sub>3</sub> (4
- 13) أي مما يلى يمثل الصيغة الكيميائية للشق القاعدى لمحلول ملح يكون راسب أبيض عند إضافة حمض الكبريتيك المخفف إليه ؟......
  - Cu2+ ()
  - Fe<sup>2+</sup>(;
  - ح<sup>2+</sup> (ح
    - Al3+ (4
  - 14) أى مما يلى يمثل المحلول القياسى لمعايرة هيدروكسيد الأمونيوم ؟
    - أ) كلوريد الأموينوم
    - ب) كربونات الأمونيوم
    - ج) حمض الهيدروكلوريك
      - د) كربونات الصوديوم

15) ما هى كتلة الراسب الناتج من إضافة 100 ml من هيدروكسيد الصوديوم تركيزه 0.1M الى كمية فائضة من كبريتات الحديد الثنائى ؟

 $(NaOH = 40 \text{ g/mol}, Fe (OH)_2 = 90 \text{ g/mol})$ 

- 0.005 g (
- 0.900 g (÷
- 0.760 g (₹
  - 0.450 g (<sup>4</sup>
- 16) أى من الجمل التالية توضح خطوات الكشف عن انيون الكبريتيد ؟
- أ) إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف ثم التسخين ينتج غاز يحول ورقة مبللة اسيتات الرصاص الى اللون الاسود بسبب تكون كبريتيد الرصاص
- ب)إضافة هيدروكسيد الصوديوم المخفف ثم التسخين ينتج غاز يحول ورقة مبللة بمحلول دوار الشمس الى اللون الأزرق
  - ج)إضافة محلول الأمونيا ينتج راسب أصفر
  - د) إضافة حمض الخليك ثم نيترات الفضة ينتج راسب أبيض.

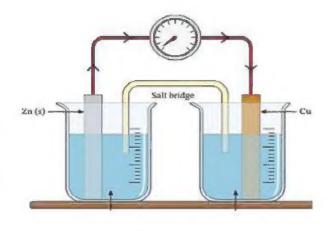
- 17) من مما يلى يستخدم في تفريق بين كبريتات الباريوم و فوسفات الباريوم.
  - أ) حمض الكبريتيك المركز
  - ب)محلول الامونيوم المركز
  - ج)برمنجنات البوتاسيوم الحمضى
    - د) HCl المخفف
- 18) عند إضفة كمية فائضة من هيدروكسيد الصوديوم الى ثلاثة محاليل مختلفة تحتوى على كميات متساوية من  $Fe^{+2}$ ,  $Fe^{+3}$ ,  $AI^{+3}$  على الترتيب, يتكون ثلاثة رواسب مختلفة. أيا من المنحنيات التالية توضح النسبة بين كتلة الرواسب؟



- a (1
- <del>ب</del>)d
- c(z
- d (2

- 19) عند ذوبان 18.5 جرام من هيدروكسيد الكالسيوم في 0.5 L من حمض النيتريك تركيزه 2M ينتج محلول ......
  - أ) متعادل
  - ب)حامضي
    - ج)قلوی
    - د) متردد
- 20) ملح متهدرت مجهول له الصيغة الكيميائية XBr2.6H2O عند تسخين 4.578 جرام من الملح تقل كتلة العينة ب 1.515 جرام . أى مما يلى يعبر عن الفلز (X) ؟
  - (Br = 80 g/mol, H = 1 g/mol, O = 16)
    - Mn = 55 g/mol (
    - V = 51 g/mol(ب
    - Cu = 63.5 g/mol(z)
    - Co = 58.35 g/mol (2)
- 21) احسب حجم غاز الكلور المتصاعد عند مرور 19300 كولوم في محلول كلوريد النحاس الثنائي بين أقطاب البلاتين.
  - 11.2 L (<sup>j</sup>
  - 22.4 L(ب
  - ج) 2.24 L
  - د) 1.12 L (ع

## : 22) من الشكل المقابل



أى مما يلى يؤدى الى توقف مرور التيار الكهربى؟

- أ) استهلاك أيونات +Cu<sup>2+</sup> تماما ب) إزالة القنطرة الملحية ج)استهلاك قطب النحاس تماما
  - د) (أ) و (ب) صحيحة
- 23) إذا علمت أن جهود الاختزال القياسية للعناصر:

( Ni = -0.23 V , Fe = - 0.41 V , Cu = +0.34 V , Al = -1.67 V) أي من الجمل التالية صحيحة ؟

- أ) النحاس يؤكسد الألومينوم ولكت لا يؤكسد الحديد
  - ب) النيكل يختزل الحديد ولا يختزل النحاس
- ج) الألومنيوم يؤكسد الحديد ولكن لا يؤكسد النحاس
  - د) الحديد يؤكسد الألومنيوم و يختزل النيكل
- 24) جهد اكسدة أفضل عامل مختزل = ..... فولت
  - 3 (
  - 2.1 (ب
    - ج)0
    - -2.8 (ع

25) اسم الايوباك للمركب التالى هو .....

26) اسم الايوباك للمركب التالى هو .....

$$CH_3$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

- 27) أي من الأزواج التالية ايزومر ؟
  - أ) بروبانول و بروبانال
- ب) بنتان و 2, 2 ثنائى مىثىل بيوتان
  - ج)بروبانون و ثنائي ميثيل إيثير
- د) حمض بیوتانویك و 2 میثیل بروبانوات
- 28) أيا من المعادلات التالية تمثل تفاعل إحلال الالكانات؟
  - أ) ألكان + هالوجين ← ثنائي هالوجين ألكان
  - + الكان + أكسجين  $\rightarrow$  ثنائي أكسيد كربون + ماء
- ج)ألكان + هالوجين ← هالوجين ألكان + هاليد الهيدروجين
  - د) ألكان + هاليد الهيدروجين  $\rightarrow$  هالوجين ألكان + ماء
- 29) أي من الكواشف التالية يستخدم للكشف عن الرابطة المزدوجة في الالكين ؟
  - أ) برمنجانات البوتاسيوم المحمضة
    - ب) الاحتراق في الهواء
      - ج)ماء البروم
  - د) التحلل المائي في الماء المحمض

#### 30) من التفاعل التالي:

الناتج الرنيسي لتفاعل 1 - بيوتين مع HCl هو .......

- 31) عند احتراق غاز الايثاين في الهواء الجوى.
  - أ) يتكون ثاني أكسيد الكربون تماما

    - ب) یتکون لهب مدخن ج)یتکون لهب حراری عالی
- د) يتكون أول أكسيد الكربون و ثانى أكسيد الكربون تماما

## 32) من التفاعل التالي:

أيا مما يلى يمثل ناتج ألكلة البنزين ؟

- A (
- B (←
  - C(5
- 33) أى من الخطوات المتتابعة التالية تؤدى الى الحصول على الهكسان الحلقى من البنتان العادى ؟
  - أ) التكوين الحفزى ثم الأكسدة
    - ب) البلمرة ثم الاختزال
      - ج)البلمرة ثم الأكسدة
  - د) التكوين الحفزى ثم الاختزال



34) تستخدم مجموعة التوكسيب على نطاق واسع فى التركيب العضوى من الانيون المشتق من حمض التوكسيلك المقابل أى من الكاشفين التاليان يتفاعلان عند التسخين ويتكون حمض التوكسيلك و الماء؟

- أ) البنزين وثانى أكسيد الكبريت
- ب) النيتروبنزين وحمض الكبريتيك
  - ج)الطولوين وحمض الكبريتيك
  - د) الطولوين وكبريتيد الهيدروجين

35) أى من الالكينات التالية يحتمل ان ينتج عند نزع الماء من واحد مول من 1 بيوتانول ؟

- a (
- b (中
  - c(z
  - d (2

36) التحلل المائى القلوى ل بيوتيل اليود الثالثي يعطى .....

a (

b (中

ج)c

d (2

37) اى من الجزيئات التالية له أقل درجة غليان؟

أ) 1, 3 - ثنائى بروبانول (C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>)

ب) 1 - بروبانول (C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>O)

 $(C_3H_6O_2)$  ج)ایثیل میثانوات

د) حمض البروبانويك ( C3H6O2)

(38) استر (A) الصيغة الجزيئية له  $CH_3COOC_6H_5$  ما ى نواتج التحلل النشادرى للاستر (B) الذى يعتبر ايزومر للاستر (A)

أ) اسيتاميد و حمض البنزويك

ب) اسيتاميد وفينول

ج)بنز اميد و إيثا<mark>نول</mark>

د) بنز امید و میثانول

39) اى من الكواشف التالية تستخدم للتمييز بين الاسبرين وزيت المروخ ؟

#### أ) كربونات الصوديوم

- ب) ماء البروم
- ج)برومات الصوديوم
- د) برمنجانات البوتاسيوم

A, B, C (40 ثلاثة مركبات عضوية

- NaOH ولا يتفاعل مع HCl ولا يتفاعل مع
- كلا من (B), (C) يتفاعل مع BaOH ولا يتفاعل مع + HCl
- يتفاعل المركب (B) فقط مع NaHCO<sub>3</sub> ويتكون فقاعات غازية

أى من الاختيار ات التالية يمثل عائلة المركبات العضوية التي ينتمي اليها A, B, C ؟

(C) حمض	(B) كحول	(A) فينول	Í
(C) حمض	(B) فينول	(A) كحول	ب
(C) فينول	(B) حمض	(A) كحول	ح
(C) فينول	(B) حمض	(A) فينول	7

41) ثلاثة طلاب قاموا باجراء تجربة: تسخين الكحول الايثيلي مع حمض الكبريتيك المركز في ظروف مختلفة نتج ثلاثة مركبات مختلفة. أي من هذه النواتج يمكن بلمرته بالإضافة ؟

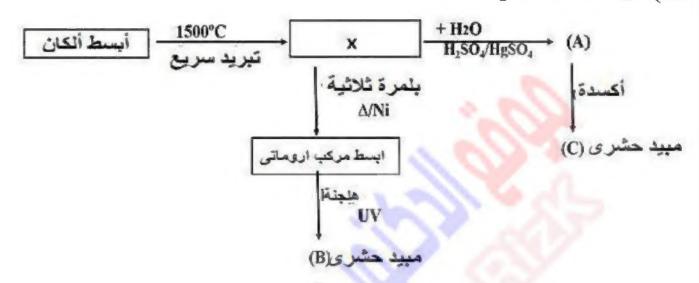
- أ) ثتائى ايثيل ايثير
  - ب) اسيتون
    - ج) ایثیلین
- د) كبريتات الايثيل الهيدروجينية

42) احسب حجم الماء اللازم إضافته الى 1L من حمض النيتريك تركيزه M 0.05 M غلمت أن pH اصبحت 2

- 1 L (
- 4L (ب
  - ج) 5 L
  - 9 L (2
- 43) اى من المركبات التالية متشابهة في الخواص الفيزيائية والكيميائية ؟
  - $C_{20}H_{42}$ ,  $C_{18}H_{38}$  (
  - $C_8H_{18}$ ,  $C_{18}H_{38}$ ( $\rightarrow$ 
    - C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>, C<sub>15</sub>H<sub>32</sub>(z
      - C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> (2
- 44) (A), (A) من المركبات الاليفاتية: المركب (A) ينتج من التحلل الحامضى للاسبرين بينما ينتج المركب (B) من تفاعل البلمرة بالتكاثف لتحضير الياف الداكرون أيا مما يلى يمثل المركبات (A), (B)?
  - أ) حمض الاسيتيك وحمض التيرفثاليك
  - ب) حمض السالسليك وحمض التير فثاليك
    - ج)حمض الاسيتيك والايثيلين جليكول
    - د) حمض السالسليك والايثيلين جليكول

### الاسئلة المقالية

45) من المخطط التالي:



ماهى اسماء المركبات (B), (C) ماهو اسم المركب الناتج من التفاعل (A) اكتب البوليمر الناتج من إضافة 1 مول من HCl الى المركب X



46) ما اوجه الشبه والاختلاف بين ايونات الخارصين والنحاس في المركبات التالية على الترتيب ؟

